Escola Secundária da Ramada

FISICA E QUIMICA A

Actividade realizada no laboratório E1.4 10ª Ano

**Ano lectivo** 2010/2011

**Trabalho realizado pelo grupo:** Ana Rita Nº1; Diogo Carvalho Nº9; Francisco Matos Nº13

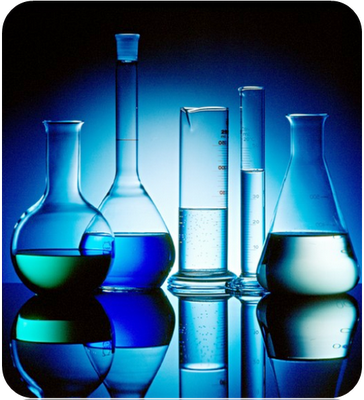
**Preparação de uma solução**

**Objectivos:**

* O objectivo desta experiência era calcular a quantidade de **Sulfato de cobre** é que necessário para a preparar uma **solução aquosa de Sulfato de cobre**.
* Outro objectivo era executar experiência era concluí-la no tempo esperado.

**Introdução:**

Nesta experiência calculámos a **concentração de Sulfato de cobre** através da expressão, referida em baixo, que relaciona a **Quantidade de soluto (n) e o Volume de solução (V).**

**Lista de material:**

* Balança (Erro=0.01g)
* 2 Balões Volumétricos
* Gobelé de 100mL
* Esguicho
* Espátula
* Pipeta volumétrica de 25mL
* Proveta de 25mL

**Procedimento:**

1. Calcular a quantidade de soluto em 50.0 cm3 de solvente;
2. Depois dos cálculos, pesar 0.37452g de Sulfato de cobre;
3. Colocar 25mL de água para dissolver a o Sulfato de cobre;
4. Para dissolver mais o Sulfato de cobre, colocar 25mL e juntar mais água até aos 50mL.



**Regras de Segurança:**

* Não ingerir nenhuma substância;
* Não inalar directamente a substância;
* Manter a mesa sempre arrumada;
* Usar sempre bata;
* Não deixar o frasco do reagente aberto;
* Efectuar sempre o trabalho em pe e apanhar sempre os cabelos (caso das raparigas).

**Resultados:**

* **Cálculo para a preparação das soluções:**



**Observações:**

**** Ao juntar água aos 0.37452g de **Sulfato de cobre**, essa solução aquosa ficou de um tom azul claro. Ao passar do **Gobelé** para **balão volumétrico**, a mistura, depois de se juntar ainda mais água, ficou com um tom azul mais claro.

**Conclusão:**

Realizamos a experiência com sucesso, visto que, alcançámos os nossos objectivos sem erros e não houve atrasos na experiência como já tinha havido nas outras experiências.  
 Com esta experiência concluímos que se fossemos juntando mais água à solução ela iria ficar cada vez mais clara ate o sulfato de cobre estar completamente dissolvido ficando transparente .  
 Achámos a parte dos cálculos mais complicada, mas conseguimos em grupo, ultrapassar essas complicações.

